**اختبار 1 : الرياضيات : الأسئلة من 1 إلى 16**

السؤال 1 (2 نقط) : حيز تعريف الدالة العددية  $f$  للمتغير الحقيقي  $x$  المعرفة ب:  $f(x) = \tan\left(\sqrt[3]{-\left(x - \frac{\pi}{2}\right)^2} + \frac{\pi}{2}\right)$  هو :

$\left]-\frac{\pi}{2}, \frac{\pi}{2}\right[$  A

$\mathbb{R} \setminus \left\{\frac{\pi}{2}\right\}$  B

المجموعة الفارغة C

$\left\{\frac{\pi}{2}\right\}$  D

$\mathbb{R}$  E

السؤال 2 (2 نقط) : الدالة المشتقة الثالثة للدالة المعرفة على  $\mathbb{R}$  ب:  $f(x) = x\left(e^{-x} + \frac{1}{2}x - 1\right)$  هي الدالة

المعرفة على  $\mathbb{R}$  ب :

$f'''(x) = e^{-x}(3-x) + 1$  A

$f'''(x) = e^{-x}(3-x)$  B

$f'''(x) = e^{-x}(x-3)$  C

$f'''(x) = 2e^{-x}(3-x)$  D

$f'''(x) = e^{-x}$  E

السؤال 3 (2 نقط) : قيمة التكامل :  $I = \int_1^{e^2} (\ln(t))^2 dt$  هي :

$I = 2(e^2 - 1)$  A

$I = e - 2$  B

$I = e^2 - 2$  C

$I = 0$  D

$I = 2(1 - e^2)$  E

السؤال 4 (2 نقط) : الدالة العددية المعرفة على  $\left]-\frac{\pi}{2}, \frac{\pi}{2}\right[$  ب  $g(x) = \ln\left(\frac{1 + \sin x}{\cos x}\right)$  هي دالة :

سالبة قطعاً A

زوجية B

لا زوجية ولا فردية C

موجبة قطعاً D

فردية E



السؤال 5 (2 نقط): في مجموعة الأعداد الحقيقية، المعادلة  $e^x + ix = x + ie^x$ :

- A  تقبل أربعة حلول  
B  تقبل حلا وحيدا  
C  تقبل ثلاثة حلول  
D  لا تقبل أي حل  
E  تقبل ما لا نهاية له من الحلول

السؤال 6 (2 نقط): يحتوي صندوق على: ثلاث كريات خضراء وأربع كريات زرقاء وخمس كريات بيضاء لا يمكن التمييز بينها باللمس. نسحب عشوائيا وفي آن واحد كرتين من هذا الصندوق. احتمال الحصول على كرتين من نفس اللون هو:

- A   $p = 1$   
B   $p = \frac{C_3^2 C_4^2 C_5^2}{C_{12}^2}$   
C   $p = \frac{C_3^2 + C_4^2 + C_5^2}{C_{12}^2}$   
D   $p = \frac{A_3^2 + A_4^2 + A_5^2}{C_{12}^2}$   
E   $p = \frac{A_3^2 A_4^2 A_5^2}{C_{13}^2}$

السؤال 7 (2 نقط): العدد العقدي  $\frac{2e^{2019i\frac{\pi}{3}} + 2e^{2016i\frac{\pi}{3}}}{e^{2020i\pi} + e^{2018i\pi}}$ :

- A  يساوي 1  
B  منعدم  
C  سالب قطعا  
D  تخيلي صرف وغير منعدم  
E  يساوي 2

السؤال 8 (0.75 نقطة): الحل العام للمعادلة التفاضلية:  $y'' = 0$  هو الدوال المعرفة على  $IR$  ب:

- A   $y(x) = ax + b$   
B   $y(x) = (ax + b)e^{-\pi x}$   
C   $y(x) = e^{-\pi x}(a \cos(\pi x) + b \sin(\pi x))$   
D   $y(x) = a \cos(\sqrt{\pi} x + b)$   
E   $y(x) = a \cos(\pi x + b)$   
حيث  $a$  و  $b$  عدنان حقيقيان.





السؤال 13 (0.75 نقطة) : النهاية  $l$  عند العدد  $l$  للدالة العددية  $F$  للمتغير الحقيقي  $x$  المعرفة ب :

$$F(x) = \int_1^x \frac{e^{-t^2}}{x-1} dt \text{ هي}$$

- $l = e^{-1}$  A
- $l = e^{-2}$  B
- $l = 0$  C
- غير موجودة D
- $l = +\infty$  E

السؤال 14 (0.5 نقطة) : نهاية المتتالية  $(u_n)$  المعرفة ب :  $u_0 = 1$  و  $u_{n+1} = \frac{u_n^3}{2}$  ( $\forall n \in \mathbb{N}$ )

هي :

- غير موجودة A
- $-\sqrt{2}$  B
- $+\infty$  C
- $\sqrt{2}$  D
- 0 E

السؤال 15 (0.5 نقطة) : في  $IR$  ، المعادلة :  $\ln^3(x) + \ln(x) - 1 = 0$

- A  تقبل حلين في  $]1, e[$
- B  تقبل ثلاثة حلول في  $]1, e[$
- C  تقبل ثلاثة حلول في  $]0, +\infty[$
- D  تقبل حلا وحيدا في  $]1, e[$
- E  لا تقبل أي حل في المجال  $]1; +\infty[$

السؤال 16 (0.5 نقطة) : في الفضاء المنسوب إلى معلم متعامد وممنظم ومباشر  $(O, \vec{i}, \vec{j}, \vec{k})$  الجداء المتجهي

$$\vec{i} \wedge (\vec{j} \wedge \vec{k}) \text{ يساوي}$$

- $\vec{i}$  A
- $\vec{j}$  B
- 0 C
- $\vec{k}$  D
- $-\vec{k}$  E



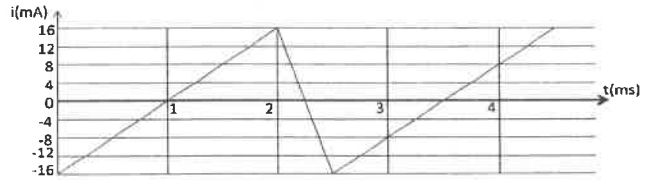


- C 30m/s  
 D 60m/s  
 E 90m/s

السؤال 21 (2 نقط): التردد الخاص  $f_0$  لنواس وازن ينجز ذبذبات حرة وغير مخمدة ذات وسع صغير هو :  
(  $J_\Delta$  : عزم قصور النواس بالنسبة للمحور  $\Delta$  و  $OG=d$  )

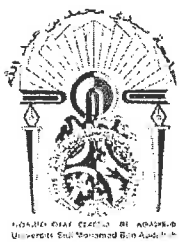
- A  $f_0 = \frac{1}{2\pi} \sqrt{\frac{J_\Delta}{mgd}}$   
 B  $f_0 = 2\pi \sqrt{\frac{mgd}{J_\Delta}}$   
 C  $f_0 = 2\pi d \sqrt{\frac{mg}{J_\Delta}}$   
 D  $f_0 = \frac{1}{2\pi} \sqrt{\frac{gd}{mJ_\Delta}}$   
 E  $f_0 = \frac{1}{2\pi} \sqrt{\frac{mgd}{J_\Delta}}$

السؤال 22 (2 نقط): يمثل المنحني اسفله تغيرات شدة التيار الكهربائي الذي يمر في وشيعة معامل تحريضها الذاتي  $L = 50mH$



التوتر بين مربطي الوشيعة في مختلف المجالات الزمنية هو :

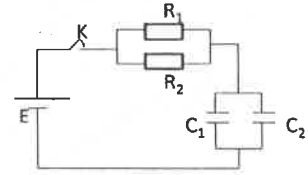
- A  $\begin{cases} U_L = 0,8mV[0ms,2ms] \\ U_L = -5,2mV[2ms,2,5ms] \end{cases}$   
 B  $\begin{cases} U_L = 0,8mV[0ms,2ms] \\ U_L = -3,2mV[2ms,2,5ms] \end{cases}$   
 C  $\begin{cases} U_L = 1,3mV[0ms,2ms] \\ U_L = 5,2mV[2ms,2,5ms] \end{cases}$   
 D  $\begin{cases} U_L = 1,3mV[0ms,2ms] \\ U_L = -5,2mV[2ms,2,5ms] \end{cases}$



$$\square E \begin{cases} U_L = 0,8mV[0ms,2ms] \\ U_L = 3,2mV[2ms,2,5ms] \end{cases}$$

السؤال 23 (2 نقط) : لتكن الدارة الممثلة اسفله, نعطي :

$$E = 6V ; R_1 = 10K\Omega ; R_2 = 5K\Omega ; C_1 = 2\mu F \text{ و } C_2 = 3\mu F.$$



ثابتة الزمن لهذه الدارة  $\tau$  هي :

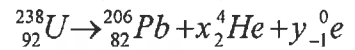
- A  $\tau = 4 \text{ ms}$
- B  $\tau = 8 \text{ ms}$
- C  $\tau = 12,4 \text{ ms}$
- D  $\tau = 16,6 \text{ ms}$
- E  $\tau = 20,8 \text{ ms}$

السؤال 24 (0.75 نقطة) : عند رنين الدارة الكهربائية RLC المركبة على التوالي، تكون القدرة الكهربائية المستهلكة في الدارة :

(U : التوتر بين مربطي الدارة ; I : التيار المار في الدارة ;  $\varphi$  : فرق الطور بين التوتر والتيار)

- A قصوى
- B دنيا
- C منعدمة
- D  $UI \sin \varphi$
- E  $\frac{UI}{\cos \varphi}$

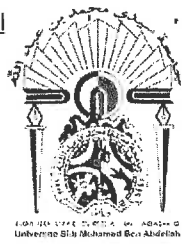
السؤال 25 (0.75 نقطة) : المعادلة الكلية لتحول نواة الاورانيوم 238 الى نواة الرصاص 206 هي :



عدد التفتتات  $\alpha$  و  $\beta^-$  على التوالي هو:

- A (4 ; 8)
- B (8 ; 6)
- C (8 ; 8)
- D (4 ; 4)
- E (2 ; 16)





السؤال 26 (0.75 نقطة) : ليكن نابض ذو لفات غير متصلة، كتلة مهمله وصلابة  $K$ . عندما نعلق كتلة  $m$  بأحد طرفي النابض ونزيحه عن موضع توازنه، ينجز حركة تذبذبية دورية دورها  $T$ . عندما نعوض هذه الكتلة بكتلة  $m' = 4m$  الدور الجديد  $T'$  يصبح :

- A  $T' = 4T$
- B  $T' = 2T$
- C  $T' = T$
- D  $T' = T/2$
- E  $T' = T/4$

السؤال 27 (0.75 نقطة) : تبدد الضوء الابيض ظاهرة يحصل عليها بواسطة :

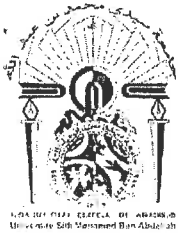
- A عدسة مجمعة
- B عدسة مفرقة
- C موشر
- D مكبرة
- E مجهر

السؤال 28 (0.75 نقطة) : عند حيود ضوء احادي اللون من خلال شق يكون عرض البقعة المركزية اصغر بالنسبة لحيود الضوء :

- A الاحمر
- B البرتقالي
- C الاصفر
- D الازرق
- E البنفسجي

السؤال 29 (0.75 نقطة) : اشعاع احادي اللون طول موجته في الفراغ هو  $\lambda_0 = 600\text{nm}$  وطول موجته في وسط شفاف معامل انكساره  $n$  يساوي  $\lambda = 500\text{nm}$ . معامل انكسار هذا الوسط يساوي :

- A 0,82
- B 0,91
- C 1,20
- D 1,50
- E 1,95



السؤال 30 (0.5 نقطة) : عدد نويدات عينة مشعة في اللحظة  $t = 0$  هو  $N_0$ . بعد 330 يوم عدد النويدات هو

$\frac{N_0}{8}$ . الدور الإشعاعي  $T$  (عمر النصف) لهذه العينة هو :

- A 165 يوم
- B 110 يوم
- C 82,5 يوم
- D 990 يوم
- E 660 يوم

السؤال 31 (0.5 نقطة) : العلاقة الأساسية للتحريك لجسم صلب في حالة دوران حول محور ثابت  $\Delta$  هي :

- A  $\sum \vec{M}_\Delta(\vec{F}_i) = m \ddot{\theta}$
- B  $\sum (\vec{F}_i) = J_\Delta \ddot{\theta}$
- C  $\sum \vec{M}_\Delta(\vec{F}_i) = J_\Delta a$
- D  $\sum \vec{M}_\Delta(\vec{F}_i) = J_\Delta \ddot{\theta}$
- E  $\sum \vec{M}_\Delta(\vec{F}_i) = \frac{\ddot{\theta}}{J_\Delta}$

السؤال 32 (0.5 نقطة) : العلاقة بين السرعة الزاوية  $\dot{\theta}$  و السرعة الخطية  $v$  هي :

- A  $\dot{\theta} = \frac{v}{R}$
- B  $\dot{\theta} = \frac{v^2}{R}$  ;
- C  $\dot{\theta} = \frac{R}{v}$
- D  $\dot{\theta} = Rv$
- E  $\dot{\theta} = \frac{R^2}{v}$

### اختبار 3 : الكيمياء : الأسئلة من 33 إلى 48

السؤال 33 (2 نقط) :

على الشكل أسفله الذي يمثل مختلف مكونات عمود كهربائي :

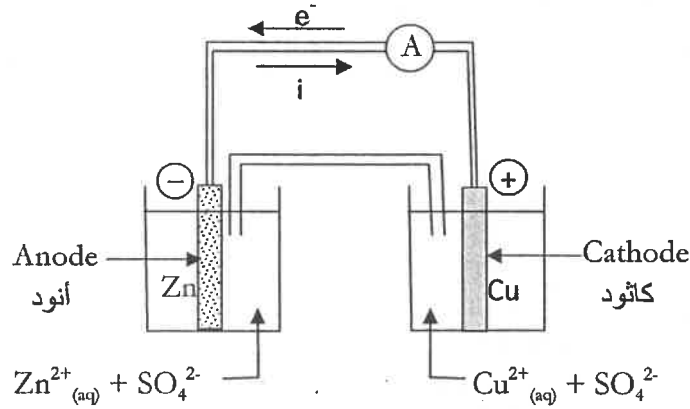
A  لا يوجد أي خطأ

B  يوجد خطأ واحد

C  يوجد خطئان (2 أخطاء)

D  المحلول المائي بجوار الكاثود غير ملائم

E  المحلول المائي بجوار الأنود غير ملائم



السؤال 34 (2 نقط) :

التبيانة الإصطلاحية للعمود الممثل بالشكل أعلاه (شكل السؤال أعلاه) هي :

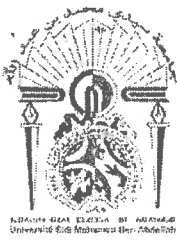
$\ominus \text{Cu}^{2+}_{(aq)} / \text{Cu}_{(s)} // \text{Zn}_{(s)} / \text{Zn}^{2+}_{(aq)} \ominus$  A

$\ominus \text{Zn}_{(s)} / \text{Cu}_{(s)} // \text{Cu}^{2+}_{(aq)} / \text{Zn}^{2+}_{(aq)} \oplus$  B

$\ominus \text{Zn}_{(s)} / \text{Zn}^{2+}_{(aq)} // \text{Cu}^{2+}_{(aq)} / \text{Cu}_{(s)} \oplus$  C

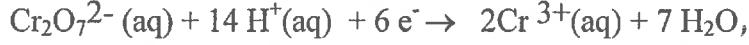
$\ominus \text{Cu}^{2+}_{(aq)} / \text{Cu}_{(s)} // \text{Zn}_{(s)} / \text{Zn}^{2+}_{(aq)} \oplus$  D

$\oplus \text{Zn}_{(s)} / \text{Zn}^{2+}_{(aq)} // \text{Cu}^{2+}_{(aq)} / \text{Cu}_{(s)} \ominus$  E



السؤال 35 (2 نقط) :

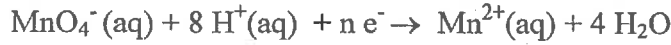
عند اختزال ايون ثنائي الكرومات  $Cr_2O_7^{2-}$  في وسط حمضي, النمذج بمعادلة التفاعل التالية :



- A  يمر الكروم من درجة التأكسد 7 الى درجة التأكسد 3 .  
B  يمر الكروم من درجة التأكسد 7 الى درجة التأكسد 2 .  
C  يمر الكروم من درجة التأكسد 5 الى درجة التأكسد 3 .  
D  يمر الكروم من درجة التأكسد 6 الى درجة التأكسد 2 .  
E  يمر الكروم من درجة التأكسد 6 الى درجة التأكسد 3 .

السؤال 36 (2 نقط) :

عند اختزال ايون البرمونغات  $MnO_4^-$ , في وسط حمضي, النمذج بمعادلة التفاعل التالية :



عدد الالكترونات n هو :

- 5 A   
4 B   
6 C   
2 D   
3 E

السؤال 37 (2 نقط) :

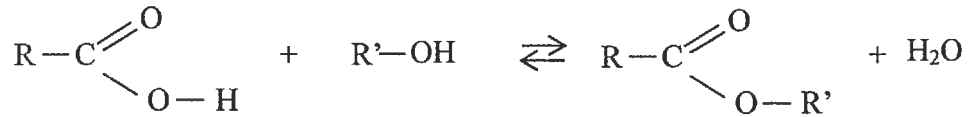
تفاعل التصبن هو عبارة عن :

- A  حلماة إستير في وسط حمضي  
B  حلماة إستير في وسط قاعدي  
C  تفاعل بين الكحول و أندريد حمض كربوكسيلي  
D  تفاعل بين الكحول و حمض كربوكسيلي  
E  تفاعل بين الكحول و حمض كلوريدريك



السؤال 38 (2 نقط) :

تمثل المعادلة الكيميائية أسفله (المعتبرة من اليسار إلى اليمين) تفاعل :

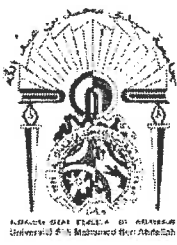


- A  حمأة  
B  أسترة  
C  تصين  
D  حمضي-قاعدي  
E  أكسدة-اختزال

السؤال 39 (2 نقط) :

صيغة 3- ميثيل بوتان-2- أول شبه المنشورة هي :

- A   $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH}$   
B   $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$   
C   $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CO}_2\text{H}$   
D   $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{OH}$   
E   $\text{CH}_3-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$



السؤال 40 (0.75 نقطة) :

الصيغة العامة لألكان هي :

- $C_nH_n$  A
- $C_nH_{2n}$  B
- $C_nH_{2n+2}$  C
- ROH D
- RCO<sub>2</sub>H E

السؤال 41 (0.75 نقطة) :

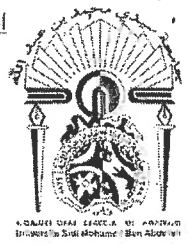
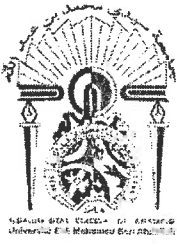
المول هي :

- جزيئة A
- ايون B
- دقيقة C
- عدد يساوي  $6,02 \cdot 10^{23}$  D
- عدد يساوي  $1,6 \cdot 10^{-19}$  E

السؤال 42 (0.75 نقطة) :

تعبير معادلة التفاعل  $Zn_{(aq)} \rightarrow Zn^{2+}_{(aq)} + 2e^-$  عن :

- اختزال أيونات  $Zn^{2+}$  A
- أكسدة أيونات  $Zn^{2+}$  B
- اختزال ذرات الزنك Zn C
- أكسدة ذرات الزنك Zn D
- ذوبان ذرات الزنك E



السؤال 43 (0.75 نقطة) :

تتوفر بدنيا على محلول حمض كلوريدريك HCl تركيزه المولي هو  $C = 0,5 \text{ mol/l}$ . نأخذ 50 ml من هذا المحلول و نضيف إليه 150 ml من الماء المقطر. التركيز المولي لمحلول حمض كلوريدريك الذي تم تحضيره هو :

- A  0,025 mol/l  
B  0,125 mol/l  
C  0,25 mol/l  
D  0,5 mol/l  
E  0,05 mol/l

السؤال 44 (0.75 نقطة) :

إذا كانت  $m$  هي كتلة مادة كميائية و  $M$  هي كتلتها المولية فالمقدار  $m/M$  هو :

- A  عدد مولات المادة الكميائية في الكتلة  $m$   
B  التركيز المولي للمادة الكميائية  
C  التركيز الكتلي للمادة الكميائية  
D  الكتلة الحجمية للمادة الكميائية  
E  عدد جزيئات المادة الكميائية في الكتلة  $m$

السؤال 45 (0.75 نقطة) :

ليكن محلول مائي للحمض الكبريتيكي  $\text{H}_2\text{SO}_4$  تركيزه المولي هو  $C$  (mol/l). إذا أخذنا الحجم  $V$  من هذا المحلول فان الكمية  $CV$  تمثل :

- A  التركيز الكتلي للحمض الكبريتيكي  $\text{H}_2\text{SO}_4$   
B  عدد مولات الحمض الكبريتيكي  $\text{H}_2\text{SO}_4$  في اللتر  
C  الكتلة المولية للحمض الكبريتيكي  $\text{H}_2\text{SO}_4$   
D  الكتلة الحجمية للحمض الكبريتيكي  $\text{H}_2\text{SO}_4$   
E  عدد مولات الحمض الكبريتيكي  $\text{H}_2\text{SO}_4$  في الحجم  $V$



كلية الطب والصيدلة فاس

+ⴰⴳⴷⴰⵏⴰⴳ ⴰⴳⴷⴰⵏⴰⴳ ⴰⴳⴷⴰⵏⴰⴳ ⴰⴳⴷⴰⵏⴰⴳ

Faculté de Médecine et de Pharmacie de Fès



السؤال 46 (0.5 نقطة) :

الهدف من معايرة حمض بواسطة قاعدة هو :

- A  تحديد لون الحمض  
 B  تحديد التركيز المولي للحمض  
 C  تحديد الكتلة الحجمية للحمض  
 D  تحديد صيغة الحمض  
 E  تحديد pH المحلول القاعدي

السؤال 47 (0.5 نقطة) :

تركيز أيونات الأوكسنيوم  $H_3O^+$  في محلول مائي ذو  $pH = 2$  هو :

- A  0,01 mole/l  
 B  0,02 mole/l  
 C  0,002 mole/l  
 D  0,2 mole/l  
 E  0,001 mole/l

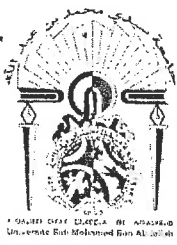
السؤال 48 (0.5 نقطة) :

يعتبر الدم :

- A  مرتفع الحموضة  
 B  منخفض الحموضة  
 C  ذو  $pH = 7$   
 D  منخفض القاعدية  
 E  مرتفع القاعدية







كلية الطب و الصيدلة فاس

+٥٤٤٧٥١١٢ | +٥٤٤٢٢٤٢٨ | +٥٥٥٧٥٠٢

Faculté de Médecine et de Pharmacie de Fès

- A : النتائج المحصل عليها غير مطابقة لقواعد مانديل.  
 B : الجيل F1 هجين لصفة الشكل و متشابه الإقتران لصفة اللون.  
 C : يتعلق الأمر بهجونة ثنائية مع سيادة تامة بالنسبة للصفاتين.  
 D : المورثتان محمولتان على صبغيين لا جنسيين، مع تساوى السيادة بالنسبة لصفة اللون وسيادة تامة بالنسبة لصفة الشكل.  
 E : المورثتان محمولتان على الصبغي الجنسي X ، مع تساوى السيادة بالنسبة لصفة اللون وسيادة تامة بالنسبة لصفة الشكل.

السؤال 52 (2 نقط) : تزواج أول بين ذكر من ذبابة الخل له جسم رمادي و عيون حمراء و أنثى من ذبابة الخل لها جسم أسود و عيون بيضاء، أعطى جيل F1 يتكون من أفراد لهم جسم رمادي والذكور بعيون بيضاء والإناث بعيون حمراء. التزاوج الثاني بين أنثى لها جسم رمادي و عيون حمراء مع ذكر له جسم أسود و عيون بيضاء أعطى جيل F1 يتكون من أفراد لهم جسم رمادي و عيون حمراء.

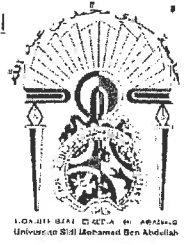
- A : الصفتين المدروستين مرتبطتين بالصبغي الجنسي X.  
 B : ذكور وإناث ذبابة الخل في التزاوج الأول والثاني يعطون نفس العدد من الأمشاج.  
 C : التزاوج الأول يعطي 50% من الذكور بجسم رمادي و عيون بيضاء و 50% من الإناث بجسم رمادي و عيون حمراء.  
 D : المورثتان مستقلتان، لأن مورثة لون العيون محمولة على الصبغي الجنسي X عند أنثى ذبابة الخل والصبغي الجنسي Y عند ذكر ذبابة الخل.  
 E : آباء التزاوج الأول والثاني مختلفوا الإقتران بالنسبة للمورثتين المدروستين.

السؤال 53 (2 نقط) : الجهاز الدفاعي :

- A : عند الإنسان، يوجد أربعة مورثات مرتبطة على الصبغي 6 تتحكم في تركيب كليكوبروتينات مركب CMH وتوجد كل مورثة على شكل عدة حليلات، مما يجعل عدد التركيبات الوراثية يصل إلى عدة ملايين.  
 B : نضج الخلايا للمفاوية T وإنتقائها يتم على مستوى الغدة السعترية والنخاع العظمي.  
 C : تعتبر اليلعمة وسيلة دفاعية فورية، لأنها تنفذ بواسطة بلعميات توجد باستمرار في الدم واللمف ووسيلة دفاعية طبيعية، لأنها موجهة ضد نوع خاص من الجراثيم.  
 D : الكريات للمفاوية B يتم إنتاجها داخل النخاع العظمي ثم نضجها على مستوى العقد للمفاوية و تلعب دورا مهما في الإستجابة المناعية عبر مضادات الأجسام.  
 E : الإستجابة المناعية الخلطية تتطلب تدخل البلعميات واللمفاويات T8 التي تفرز الأنترلوكينات الضرورية لإنتاج مضادات الأجسام من طرف البلازميات.

السؤال 54 (2 نقط) : التنفس الخلوي:

- A : الأكسدة الكاملة لستة جزيئات من NADH و جزيئتان من  $FADH_2$  تنتج 18 ATP.  
 B : تتكون حلقة كريبس من تسعة تفاعلات كيميائية متتالية، يتم فيها إنتاج 4  $CO_2$  لكل جزيئة كليكوز.



كلية الطب و الصيدلة فاس

ⵜⴰⴳⴷⴰⵢⵜ ⵜⴰⵎⴷⵉⵙⵜ ⵜⴰⵏⴳⴷⴰⵢⵜ ⵜⴰⵎⴷⵉⵙⵜ

Faculté de Médecine et de Pharmacie de Fès

- C  كل جزيئة من الكليكويز تعطي جزيئتان من حمض البيروفيك و داخل الميتوكوندري، كل حمض البيروفيك يتواجد كوانزيم SH-A و  $NAD^+$  يعطي أسنيل كوانزيم A ،  $CO_2$  و  $NADH$ .
- D  الغشائين الداخلي والخارجي للميتوكوندري يحتويان على مركبات أنزيمية تكون السلسلة التنفسية، التي تساهم في تفاعلات أكسدة واختزال وفي نفس ADP إلى ATP.
- E  الطاقة الإجمالية المتحررة من مول واحد من الكليكويز هي 2860 KJ. علما أن مول واحد من ATP يحرر 30,5 KJ، فالمردود الطاقوي للتنفس هو 49%.

السؤال 55 (2 نقطة): التقلص العضلي:

- A  الر عشة العضلية هي عبارة عن تقلص عضلي يحدث على مرحلتين : التقلص و الإرتخاء.
- B  خلال التقلص العضلي، يتم تحرير أيونات  $Ca^{++}$  من الشبكة السركوبلازمية ويحدث انزلاق خييطات الأكتين على الميوزين مع تحرير ADP.
- C  الفوسفوكرياتين مركب غني بالطاقة ينتج عن حلمأة مدخرات الكليكوجين في العضلة.
- D  خلال مجهود يدوم فترة طويلة، المسلك الإستقلابي الأساسي الذي يسمح بتجديد الطاقة (ATP) اللازمة للتقلص العضلي، هو التخمر اللبني.
- E  اللييف العضلي مجموعة من خييطات عضلية دقيقة و سميكة تتكون على التوالي من الميوزين المتوفرة على نشاط ATPase و من الأكتين.

السؤال 56 (0.75 نقطة): التخمر:

- A  خلال التخمر الكحولي، يتحول الكليكويز الى الإيتانول وثنائي أوكسيد الكربون:
- B  بالنسبة للتخمر اللبني، تعمل بكتيريات موجودة طبيعيا بالحليب " *Lactobacillus* " على تحويل الكليكويز إلى حمض لبني مسبؤل عن أرتفاع pH.
- C  حصيلة التخمر اللبني هي:  $C_6H_{12}O_6 \rightarrow 2CH_3CH_2OH + CO_2$  و حصيلة التخمر الكحولي هي:  $C_6H_{12}O_6 \rightarrow 2CH_3-CHOH-COOH$ .
- D  القاسم المشترك بين التنفس والتخمر هو انحلال الكليكويز والإختلاف الوحيد يكمن في المرودوية الطاقية.
- E  التنفس و التخمر لا يستعملان نفس المواد العضوية لإنتاج الطاقة.

السؤال 57 (0.75 نقطة) : فيروس السيدا

- A  الباحث الفرنسي L.Montagnier ، هو الذي تمكن من عزل الفيروس المسبؤل عن داء السيدا سنة 1970 وأطلق عليه فيروس نقص المناعة البشرية (VIH).
- B  البلعميات الكبيرة واللمفاويات  $T_4$  تعتبر الخلايا الأكثر أستهدافا من طرف VIH، لإحتوائها على مستقبلات  $CD_4$  المتواجدة على مستوى الغشاء السيتوبلازمي.
- C  البروتين GP120 لحمة VIH تمكنه من عبور غشاء كل أنواع الخلايا للمفاوية.
- D  النسخ العكسي الذي هو عبارة عن تحويل ARN إلى ADN من قبل أنزيم الناسخ العكسي، يحدث داخل نواة الخلية العائلة.



